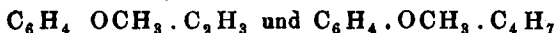
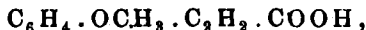


Sauerstoff und es entsteht eine neue Säure, deren Studium der Verfasser noch nicht beendigt hat. Cumenyl-Acrylsäure nimmt, mit Natriumamalgam behandelt, ein Atom Wasserstoff auf, und bildet so Hydrocumenyl-Acrylsäure, deren Krystalle bei 70° schmelzen. Bei gelindem Kochen zersetzt sich Cumenyl-Acrylsäure unter Entwicklung von Kohlensäure und Hinterlassen eines aromatisch riechenden, bei 195 bis 200° kochenden Oeles, Isopropyl-Vinyl-Benzol, $C_6H_4 \cdot C_3H_7 \cdot C_2H_3$.

Die Methyl-Para-Oxyphenyl-Crotonsäure, erhalten aus Anisaldehyd und Propionanhydrid unter ähnlichen Umständen wie die übrigen Säuren, liefert Anethol, $C_6H_4 \cdot OCH_3 \cdot C_3H_5$; während die entsprechenden Acryl- und Angelicasäuren die homologen Produkte



geben. Behandlung des Methyl-Salicylaldehyds mit bezüglich wasserfreier Essig-, Propion- und Buttersäure in Gegenwart der entsprechenden Salze giebt Methyl-Orthoxyphenyl-Acrylsäure,



Methyl-Orthoxyphenyl-Crotonsäure, $C_6H_4 \cdot OCH_3 \cdot C_3H_4 \cdot COOH$, und Methyl-Orthoxyphenyl-Angelicasäure, $C_6H_4 \cdot OCH_3 \cdot C_4H_6 \cdot COOH$. Das Methylsalz einer der erstern ähnlichen Säuren wird erhalten, wenn man den Natriumabkömmling des Cumarins mit Jodmethyl auf 100° erhitzt, und den Aether verseift. Verfasser nennt die Säure α -Methyl-Orthoxyphenyl-Acrylsäure. Das Methylsalz erleidet beim Erhitzen auf 150° eine isomerische Veränderung, und wenn man es nun verseift, erhält man eine bei 182 — 183° schmelzende Säure, in jeder Hinsicht identisch mit der aus Methyl-Salicylaldehyd und Essigsäureanhydrid erhaltenen.

Die ausführliche Abhandlung wird wohl nach einiger Zeit im Journale der Gesellschaft erscheinen.

82. Titelübersicht der in den neuesten Zeitschriften veröffentlichten chemischen Aufsätze.

I. Justus Liebig's Annalen der Chemie.

(Bd. 185, Heft 1.)

Mittheilungen aus dem chemischen Universitätslaboratorium zu Halle.

86. Heintz, W., Nitrosotriacetamin. S. 1.

Stenhouse, J. und Groves, C. E., Ueber Picrorocellin. S. 14.

Mittheilung aus dem Laboratorium des pharmaceutischen Instituts in Breslau.

Möslinger, Wilhelm, Ueber das ätherische Oel der Früchte von Heracleum Sphondylium. S. 26.

Derselbe, Darstellung und Beschreibung einiger neuen Octylverbindungen. S. 49.

Ekstrand, A. G., Reten und einige Derivate desselben. S. 75.

Benedikt, Rud., Zur Kenntniss des Maclurins. S. 114.

- Schdanoff, E., Diäthylmethylelessigsäure, eine neue Isomere der Oenanthsäure. S. 120.
 Lawrinowitsch, G., Ueber das aus dem Methyläthylketon sich bildende Pinakon und Pinakolin. S. 123.

II. Zeitschrift für analytische Chemie.

16. Jahrg., 1. Heft.

- Brügelmann, G., Eine neue Methode zur gewichts- oder massanalytischen Bestimmung von Phosphor, Arsen, Schwefel, Chlor, Brom und Jod in organischen Substanzen, und zwar in den Verbindungen sowohl, wie in den Vegetabilien, den Animalien und bezüglich des Schwefels auch im Leuchtgase. S. 1.
 Derselbe, Zur massanalytischen Bestimmung der Arsensäure und der Phosphorsäure durch Uranlösung. S. 16.
 Derselbe, Zur massanalytischen Bestimmung der Schwefelsäure durch Chlorbariumlösung in sauren Flüssigkeiten. S. 19.
 Derselbe, Zur Reinigung des bei quantitativen Analysen erhaltenen schwefelsauren Baryts. S. 22.
 Derselbe, Zur Bestimmung des Schwefels im Leuchtgase. S. 24.
 Berg, Paul, Die quantitative Bestimmung der Borsäure durch Baryt. S. 25.
 Löwenthal, J., Ueber die Bestimmung des Gerbstoffs. S. 33.
 Pillitz, Wilhelm, Dr., Controlversuche mit der Mostwage. S. 48.
 Uelsmann, H., Dr., Zur Eisenbestimmung mit Zinnchlorür. S. 50.
 Derselbe, Ueber die salpetersaure Molybdänlösung. S. 52.
 Teclu, Nicolae, Strom-Regulator für Leuchtgas. S. 53.
 Derselbe, Dampfstrahl-Luftpumpe. S. 55.
 Brauner, B., Zur Bestimmung des Arsens als pyroarsensaure Magnesia. S. 57.
 Gawalowski, A., Verfälschung von käuflich bezogenem Natrium-Palladiumchlorür mit Kochsalz. S. 58.
 Derselbe, Zusammenstellung diverser Filtrirpapiere des Handels. 59.
 Meister, Lucius und Brüning, Neue Methode zur quantitativen Bestimmung des reinen Anthracens im Rohanthracen. S. 61.
 Mittheilungen aus dem chemischen Laboratorium des Prof. Dr. R. Fresenius zu Wiesbaden.
 Fresenius, R., Zur Bestimmung des Kaliums als Kaliumplatinchlorid, namentlich bei Gegenwart der Chlorverbindungen der Metalle der alkalischen Erden. S. 63.

III. Bulletin de la Société chimique de Paris.

T. XXVII, No. 3.

- Villiers, A., Recherches sur la mélézitose. P. 98.
 Berthelot, Remarques sur la communication précédente de Villiers et sur la constitution des sucres isomères du sucre de canne. P. 101.
 Lecœur, Sur la purification de l'acide valérianique. P. 104.
 Pellet, H., Sur la précipitation, par l'ammoniaque, de l'acide phosphorique en présence de la chaux, de la baryte, de la magnésie, de l'alumine et de l'oxyde de fer. P. 105.
 Pellet, H., Sur le dosage de l'alumine et de l'oxyde de fer en présence de l'acide phosphorique. P. 106.

IV. Maandblad voor Natuurwetenschappen.

7. Jaarg., No. 5.

- Vries, Hugo, de, Over de spanning tusschen celinhoud en celwand gedurende den groei van plantencellen.
 Burg, E. H., van der, Vette oliën als herkenningmiddelen voor ammonia en koolzure alkalien en water.
 Mijers, Jacob, Eene gewizzigde laeproof.

V. Annales de Chimie et de Physique.

V. Sér., T. VII, Juillet 1876.

- Gaugin, J. M., Mémoire sur le magnétisme.
 Claude, Bernard, Critique expérimentale sur la formation de la matière sucrée dans les animaux.
 Gautier, Arm., Sur la recherche et le dosage de l'arsenic dans les matières animales.
 Marignac, C., Sur les chaleurs spécifiques des solutions salines.
 Bertin, Sur le radiomètre de M. Crookes.

V. Sér., T. VIII., Aout 1876.

- Boussingault, Végétation du maïs, commencée dans une atmosphère exempte d'acide carbonique.
 Wyroutboff, Recherches sur les ferrocyanures.
 Fliche, P. et Grandeau, Recherches chimiques sur la composition des feuilles, modification résultant de l'âge et de l'espèce.
 Neyreneuf, Mémoire sur la lumière stratifiée.
 Andrews, Sur les propriétés physiques de la matière à l'état liquide et à l'état gazeux sous des conditions variées de température et de pression (extrait par Bertin).
 Rosenstiehl, Sur le noir d'aniline.
 Smith, Lawrence, Puits de gaz en Pensylvanie.
 Rapport, fait au nom du Conseil d'hygiène et de salubrité du département de la Seine, à M. le Préfet de police, sur la crémation.

V. Sér., T. IX, Septembre 1876.

- Berthelot et Louguinine, Recherches sur les acides polybasiques.
 Berthelot, Sur la chaleur de dissolution des précipités et autres corps peu solubles.
 Berthelot, Sur le pouvoir rotatoire du styrène.
 Berthelot, Sur la reconnaissance de l'alcool ordinaire mélangé avec l'esprit-de-bois.
 Troost, L. et Hautefeuille, P., Etude calorimétrique sur les carbures, les siliciures et les borures de fer et de manganèse.
 Troost, L. et Hautefeuille, P., Sur la chaleur de combinaison du bore et du silicium avec le chlore et avec l'oxygène.
 Forel, F. A., Dr., Les Seiches, vagues d'oscillation fixe des lacs.
 Forel, Dr., Note sur un limnimètre enregistreur établi à Morges (lac Léman) pour étudier les Seiches.
 Lefort, Jules, Action des acides organiques sur les tungstate de soude et de potasse.
 Mendeleeff, D. et Hemilian, V., Sur la compressibilité des gaz soumis aux faibles pressions.
 Girard, Aimé, Note sur un dérivé par hydratation de la cellulose.
 Barral, J. A. et Salvétat, Note sur la destruction de la matière végétale mélangée à la laine.
 Cumille, Saint pierre et Magnien, Lucien, Recherches sur les gaz contenus dans les fruits du Baguenaudier.
 Finot, Et., Analyse des gaz de la grotte de Royat (grotte du Chien).
 Mayer, Victor, Sur les combinaisons nitrogénées de la série grasse Acides nitroliques.
 Démole, E., Sur les produits de substitution de l'oxyde d'éthylène.
 Finot, L. et Bertrand, A., Dosage du sulfure de carbone dans les sulfocarbonates alcalins.

V. Sér., T. IX, Octobre 1876.

- Berthelot, Contributions pour servir à l'histoire des matières explosives.
 Berthelot, Nouvelles recherches thermiques sur la formation des composés organiques. — Acétylène.
 Berthelot, Recherches sur l'aldéhyde.

- Pictit, Raoul, Application de la Théorie mécanique de la chaleur à l'étude des liquides volatils; relations simples entre les chaleurs latentes, les poids atomiques et les tensions des vapeurs.
- Raoult, F. M., Influence de l'acide carbonique sur la respiration des animaux.
- Bernard, Cl., Sur la formation du sucre dans le sang des animaux.
- Smith, J. Lawrence, Recherches sur les composés de carbone que l'on remontre dans les météorites.

V. Sér., T. IX, Novembre 1876.

- Berthelot, Recherches thermiques sur la formation des ethers.
- Panum, P. L., Dr., Le poison des matières putrides les bacteries l'intoxication putride et la septicémie.
- Moutier, J., Sur la condensation électrique.
- Berthelot, Remarques sur l'existence réelle d'une matiere formee d'atomes isoles, comparables à des points matériels.

V. Sér., T. IX, Décembre 1876.

- Cloizeaux, Des, Mémoire sur l'existence, les propriétés optiques et cristallographiques et la composition chimique du microcline, nouvelle espece de feldspath triclinaire à base de potasse, suivi de remarques sur l'examen microscopique de l'orthose et des divers feldspaths triclinaux.
- Maumené, Mémoire sur la nouvelle méthode alcoométrique par la distillation des spiritueux alcalisés.
- Jacquemin, E., De la rhodine, réaction nouvelle de l'aniline.
- Delachanal et Mermet, Remarques sur les procédés de dosage du sulfure de carbone dans les sulfocarbonates alcalins.

Preis-Aufgaben und Honorar-Ausschreibungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbfleisses.

A. Preis-Aufgaben und Honorar-Ausschreibungen, welche bis Ende
December 1877 verlängert sind.

Erste Preis-Aufgabe.

Cf. diese Berichte II. Seite 470, Aufgabe 1.

Zweite Preis-Aufgabe.

Cf. diese Berichte II, Seite 470, Aufgabe 7.

Dritte Preis-Aufgabe,

betreffend die Herstellung eines undurchsichtigen
rothen Emails.

„Die silberne Denkmünze, oder deren Werth, und ausserdem Neunhundert Mark für die Herstellung eines undurchsichtigen rothen Emails (Glasflusses) auf Gold, Silber, Kupfer und Bronze. Derselbe soll in verschiedenen Schattirungen dargestellt werden, nicht zu strengflüssig sein, beim Umschmelzen nicht schwarz oder braun werden, oder sonst die Farbe verändern. Bei dem Glanzfliessen darf er keine